# (12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

# 特開平9-208549

最終頁に続く

(43)公開日 平成9年(1997)8月12日

(51) Int.Cl. <sup>6</sup>	酸別記号	庁内整理番号	FΙ		技術表示箇所
C 0 7 C 251/86		9451 – 4H	C 0 7 C 251/86		
G O 3 G 5/06	321		G 0 3 G 5/06	321	
	3 2 4			3 2 4	
// C 0 7 D 413/06	2 2 1	•	C 0 7 D 413/06	2 2 1	
	•		審查請求 未請求	請求項の数 2	FD (全 11 頁)

(21)出願番号	特顧平8-44065	(71)出顧人	000005315
(22)出顧日	平成8年(1996)2月7日	保土谷化学工業株式会社 成8年(1996)2月7日 神奈川県川崎市幸区堀川町66番地2 (72)発明者 武居 厚志	神奈川県川崎市幸区堀川町66番地2
			茨城県つくば市御幸が丘45番地 保土谷化 学工業株式会社筑波研究所内
		(72)発明者	安西 光利 茨城県つくば市御幸が丘45番地 保土谷化 学工業株式会社筑波研究所内
		(72)発明者	渡邊 隆信 茨城県つくば市御幸が丘45番地 保土谷化 学工業株式会社筑波研究所内

## (54) 【発明の名称】 アセナフテン化合物及び酸化合物を用いた電子写真用感光体

(57)【要約】

(修正有)

【課題】 優れた電荷輸送能を有し、電荷輸送材料として広範囲に利用することができる化合物と、該化合物を含有する優れた感光特性を有する電子写真用感光体の提

【解決手段】 一般式1のアセナフテン化合物及び該化合物を導電性支持体上に含有する感光層を有する電子写真用感光体。

$$Ar_{1} \xrightarrow{A} Ar_{2} - CH = N - N \xrightarrow{Ar_{3}} X$$
(1)

 $[Ar_1 及びAr_3$ は置換基を有しても良いアリール基を表し、 $Ar_2$ は置換基を有しても良いフェニレン基、ナフチレン基、ビフェニレン基、あるいはアントリレン基を表し、Xは置換基を有しても良いアルキル基または

置換基を有しても良いアリール基を表す。]

## 【特許請求の範囲】

【請求項1】下記一般式(1)

#### 【化1】

2

$$Ar_{1} \qquad Ar_{2} - CH = N - N \stackrel{Ar_{3}}{\swarrow}$$

$$(1)$$

[式中、Ar<sub>1</sub> 及びAr<sub>3</sub> は置換基を有しても良いアリール基を表し、Ar<sub>2</sub>は置換基を有しても良いフェニレン基、ナフチレン基、ビフェニレン基、あるいはアントリレン基を表し、Xは置換基を有しても良いアルキル基または置換基を有しても良いアリール基を表す。]で表されるアセナフテン化合物。

【請求項2】導電性支持体上に下記一般式(1) 【化2】

$$A r_1 \xrightarrow{N} A r_2 - C H = N - N \stackrel{A r_3}{\times} X$$
(1)

[式中、Ar<sub>1</sub> 及びAr<sub>3</sub> は置換基を有しても良いアリール基を表し、Ar<sub>2</sub>は置換基を有しても良いフェニレン基、ナフチレン基、ビフェニレン基、あるいはアントリレン基を表し、Xは置換基を有しても良いアルキル基または置換基を有しても良いアリール基を表す。]で表されるアセナフテン化合物を含有する感光層を有することを特徴とする電子写真用感光体。

### 【発明の詳細な説明】

#### [0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、電子写真用感光体 に用いられる電荷輸送剤として有用な新規なアセナフテン化合物及び該化合物を用いた電子写真用感光体に関す る。

#### [0002]

【従来の技術】電子写真方式とは、一般に光導電性材料を用いた感光体の表面に暗所で、例えばコロナ放電によって帯電させ、これに露光を行い、露光部の電荷を選択的に逸散させて静電潜像を得、これをトナーを用いて可視化したのち紙等に転写、定着して画像を得る画像形成方法の一種である。感光体としては、セレン、酸化亜鉛、硫化カドミウム、シリコン等の無機光導電性化合物を主成分とする無機感光体と、電荷発生剤と低分子量あるいは高分子量の電荷輸送剤を結着剤樹脂中に分散させた有機化合物を用いた有機感光体がある。無機感光体はそれぞれ多くの利点があり今まで広く使用されてきたが、例えばセレンは製造する条件が難しく、製造コストが高く、熱や機械的衝撃に弱く、結晶化をおこし易いた

め性能が劣化してしまう。酸化亜鉛や硫化カドミウムは 耐湿性や機械的強度に問題があり、また増感剤として添加された色素の帯電や露光による劣化がおこり、耐久性 がでない等の欠点がある。シリコンも製造する条件が難 しい事と刺激性の強いガスを使用するためコストが高 く、湿度に敏感であるため取扱いに注意を要する。

【0003】近年、これら無機感光体の有する欠点を克服する目的で種々の有機化合物を用いた有機感光体が研究され、広く使用されるに至っている。有機感光体には電荷発生剤と電荷輸送剤を結着剤樹脂中に分散させた単層型感光体と、電荷発生層と電荷輸送層に機能分離した積層型感光体がある。機能分離型有機感光体は、各々の材料の選択肢が広いこと、組み合わせにより任意の性能を有する感光体を比較的容易に作製できる事から多くの研究がなされ広く使用されている。

【0004】電荷発生剤としては、例えばアゾ化合物、 ビスアゾ化合物、トリスアゾ化合物、テトラキスアゾ化 合物、チアピリリウム塩、スクアリリウム塩、アズレニ ウム塩、シアニン色素、ペリレン化合物、無金属あるい は金属フタロシアニン化合物、多環キノン化合物、チオ インジゴ系化合物、またはキナクリドン系化合物等、多 くの有機顔料や色素が提案され実用に供されている。 【0005】電荷輸送剤としては、例えば特公昭34-5466号公報のオキサジアゾール化合物、特開昭56 123544号公報のオキサゾール化合物、特公昭5 2-41880号公報のピラゾリン化合物、特公昭55 -42380号公報や特公昭61-40104号公報、 特公昭62-35673号公報、特公昭63-3597 6号公報のヒドラゾン化合物、特公昭58-32372 号公報のジアミン化合物、特公昭63-18738号公 報や特公昭63-19867号公報、特公平3-393 06号公報のスチルベン化合物、特開昭62-3025 5号公報のブタジエン化合物等がある。これらの電荷輸 送剤を用いた有機感光体は優れた特性を有し、実用化さ れているものがあるが、電子写真方式の感光体に要求さ れる諸特性を十分に満たすものはまだ得られていないの が現状である。

### [0006]

【発明が解決しようとする課題】有機感光体に用いる電荷輸送剤には、感度をはじめとする感光体としての諸特性を満足する他、光やオゾン、電気的負荷に耐える化学的安定性と繰り返し使用や長期使用によっても感度が低下しない安定性や耐久性が要求される。本発明の目的は、感光体特性を満足し高感度、高耐久性を有する電子写真用感光体を実現し得る電荷輸送剤として有用な新規なアセナフテン化合物及び該化合物を用いた電子写真用感光体を提供することにある。

#### [0007]

【課題を解決するための手段】本発明によれば下記一般 式(1)で表されるアセナフテン化合物及び導電性支持 体上に該化合物を含有する感光層を有することを特徴と する電子写真用感光体が提供される。

【0008】 【化3】

$$A r_1 \longrightarrow A r_2 - C H = N - N \longrightarrow X$$
(1)

【0009】[式中、Ar<sub>1</sub> 及びAr<sub>3</sub> は置換基を有しても良いアリール基を表し、Ar<sub>2</sub>は置換基を有しても良いフェニレン基、ナフチレン基、ビフェニレン基、あるいはアントリレン基を表し、Xは置換基を有しても良いアルキル基または置換基を有しても良いアリール基を表す。]

【0010】本発明において、電荷輸送剤として使用される前記一般式(1)で表されるアセナフテン化合物は新規化合物であり、これらの化合物は、例えば5-

(N, N-ジフェニルアミノ)アセナフテン誘導体をホルミル化し、相当するヒドラジン化合物とのヒドラゾン化反応により合成される。ホルミル化はVilsmeier反応によるのが一般的な方法である。例えば下記一般式(2)

[0011]

【化4】

$$Ar_1 \xrightarrow{Ar_2 - H}$$

$$(2)$$

【0012】[式中、 $Ar_1$  および $Ar_2$  は前記一般式 (1)と同じ意味を表す。]で表される5-(N, N- ジフェニルアミノ)アセナフテン誘導体をN, N- ジメチルホルムアミドおよびオキシ塩化リンなどによりホルミル化を行い、下記一般式 (3)

[0013]

【化5】

【0014】 [式中、 $Ar_1$  およ $UAr_2$  は前記一般式 (1) と同じ意味を表す。] で表されるアルデヒド化合物を得る。次に、このアルデヒド化合物に下記一般式 (4)

[0015]

【0016】[式中、 $Ar_3$  とXは前記一般式(1) と同じ意味を表す。]で表されるヒドラジン化合物とを反応させ、前記一般式(1)で表される本発明のアセナフテン化合物が得られる。

【0017】また、前述のアルデヒド化合物とヒドラジン化合物との縮合反応はヒドラゾン化反応として知られる反応であり、好ましくは酸性触媒の存在下で反応させる。この場合、酸性触媒としては、塩酸、酢酸などが用いられる。溶媒としてはメチルアルコール、エチルアルコール、トルエン、テトラヒドロフラン、ジオキサン、ジメチルスルホキシド、N、Nージメチルホルムアミドなどが用いられる。反応温度は通常室温から100℃である。本発明において原料として用いられる前記一般式(4)で表されるヒドラジン化合物は、相当するアミン化合物をニトロソ化した後、還元することにより容易に合成される。

【0018】前記一般式(1)において、Ar, 及びA r<sub>3</sub> がアリール基である場合、アリール基としてはフェ ニル基、ナフチル基、ビフェニリル基、アントリル基、 フェナントリル基またはピレニル基などが挙げられる。 Ar<sub>1</sub> 及びAr<sub>3</sub> が置換基を有するアリール基である場 合、置換基としては、炭素数が1~4の低級アルキル 基、炭素数が1~4の低級アルコキシ基、炭素数が5~ 6のシクロアルキル基、ベンジル基、フェニル基、ハロ ゲン原子または炭素数が1~4の低級アルキルアミノ基 などが挙げられ、置換基がベンジル基あるいはフェニル 基の場合は炭素数が1~4の低級アルキル基や炭素数が 1~4の低級アルコキシ基またはハロゲン原子で更に置 換されていても良い。Ar2の置換基を有してもよいフ ェニレン基等の置換基としては、炭素数が1~4の低級 アルキル基、炭素数が1~4の低級アルコキシ基、炭素 数が5~6のシクロアルキル基、ベンジル基、フェニル 基及びハロゲン原子が挙げられ、また置換基がベンジル 基あるいはフェニル基の場合は 、炭素数が1~4の低 級アルキル基や炭素数が1~4の低級アルコキシ基また はハロゲン原子で更に置換されていてもよい。

【0019】電荷輸送剤として使用できる本発明に係る 化合物の好ましい具体的な例としては、次のようなもの が上げられる。

【0020】化合物No. 1 【化7】

【0021】化合物No.2 【化8】

【0022】化合物No.3 【化9】

【0023】化合物No.4 【化10】

C 1 
$$\bigcirc$$
 C H = N - N

【0024】化合物No.5 【化11】

C1 
$$CH = N - N$$
  $CH = N - N$ 

【0025】化合物No.6 【化12】

【0026】化合物No.7 【化13】

【0027】化合物No. 8 【化14】

$$H = N - N$$
 $C H = N - N$ 
 $C H = N - N$ 

【0028】化合物No.9 【化15】

【0029】化合物No. 10 【化16】

【0030】化合物No. 11 【化17】

【0031】化合物No.12 【化18】

【0032】化合物No. 13 【化19】

$$CH = N - N$$

$$CH = N$$

【0033】化合物No.14 【化20】

【0034】化合物No. 15 【化21】

【0035】化合物No.16 【化22】

【0036】化合物No.17 【化23】

$$H \circ C \leftarrow t$$

$$C H = N - N$$

$$C i$$

【0037】本発明の電子写真用感光体は、上記のアセナフテン化合物を1種または2種以上含有した感光層を有するものである。感光層の形態としては種々のものが存在し、本発明の電子写真用感光体の感光層としてはそのいずれであっても良い。代表例として図1~図5にその感光体を示した。

【0038】図1の感光体は、導電性支持体1上にアセナフテン化合物、増感色素および結着樹脂よりなる感光層2を設けたものである。図2の感光体は、導電性支持体1上にアセナフテン化合物と結着樹脂よりなる電荷輸送媒体3の中に電荷発生物質4を分散せしめた感光層21を設けたものである。本感光体では電荷発生物質が光を吸収することにより電荷担体を発生し、これを電荷輸送媒体が輸送する。この場合、電荷輸送物質は電荷担体を発生させる光に対して透明であることが望ましい。アセナフテン化合物は紫外部から可視部低波長域の一部に僅かな吸収があるのみで、電荷発生物質と吸収波長域が重ならないという条件を満足している。

【0039】図3の感光体は、導電性支持体1上に電荷発生物質4を主体とする電荷発生層5とアセナフテン化合物と結着樹脂よりなる電荷輸送層3の積層からなる感光層22を設けたものである。本感光体では電荷輸送層3を透過した光が電荷発生層5に到達し、電荷発生物質4に吸収され電荷担体が発生される。この電荷担体は電荷輸送層3に注入され輸送される。図4の感光体は、図3の感光体の電荷発生層5と電荷輸送層3の積層順を逆にした感光層23を設けたものである。上記と同様の機構によて電荷担体の発生と輸送が説明できる。図5の感光体は、機械的強度の向上を目的として図4の感光体の電荷発生層5の上に保護層6を更に積層した感光層24を設けたものである。

【0040】以上に例示したような本発明の感光体は常法に従って製造される。例えば、前述した一般式(1)で表されるアセナフテン化合物を結着樹脂とともに適当

な溶剤中に溶解し、必要に応じて電荷発生物質、増感色素、電子吸引性化合物あるいは可塑剤、顔料、その他添加剤を添加して調製される塗布液を導電性支持体上に塗布、乾燥して数μmから数十μmの感光層を形成させることにより製造することができる。電荷発生層と電荷輸送層の二層よりなる感光層の場合は、電荷発生層の上に上記塗布液を塗布して得られる電荷輸送層の上に電荷発生層を形成させることにより製造できる。また、このようにして製造される感光体には必要に応じ、接着層、中間層、バリヤー層を設けても良い。

【0041】塗布液調製用の溶剤としては、テトラヒドロフラン、1,4ージオキサン、メチルエチルケトン、シクロヘキサノン、アセトニトリル、N,Nージメチルホルムアミド、酢酸エチル等の極性有機溶剤、トルエン、キシレンのような芳香族有機溶剤やジクロロメタン、ジクロロエタンのような塩素系炭化水素溶剤等があげられる。アセナフテン化合物と結着樹脂に対して溶解性の高い溶剤が好適に使用される。

【0042】増感色素としては、例えばメチルバイオレット、ブリリアントグリーン、クリスタルバイオレット、アシッドバイオレットのようなトリアリールメタン染料、ローダミンB、エオシンS、ローズベンガルのようなキサンテン染料、メチレンブルーのようなチアジン染料、ベンゾピリリウム塩のようなピリリウム染料やチアピリリウム染料、またはシアニン染料等があげられる。

【0043】また、アセナフテン化合物と電荷移動錯体を形成する電子吸引性化合物としては例えば、クロラニル、2、3ージクロロー1、4ーナフトキノン、1ーニトロアントラキノン、2ークロロアントラキノン、フェナントレンキノン等のキノン類、4ーニトロベンズアルデヒド等のアルデヒド類、9ーベンゾイルアントラセン、インダンジオン、3、5ージニトロベンゾフェノン、2、4、7ートリニトロフルオレノン、2、4、5、7ーテトラニトロフルオレノン等のケトン類、無水フタル酸、4ークロロナフタル酸無水物等の酸無水物、テトラシアノエチレン、テレフタラルマレノニトリル、9ーアントリルメチリデンマレノニトリル等のシアノ化合物、3ーベンザルフタリド、3ー( $\alpha$ -シアノーターニトロベンザル)ー4、5、6、7ーテトラクロロフタリド等のフタリド類があげられる。

【0044】結着樹脂としては、スチレン、酢酸ビニル、塩化ビニル、アクリル酸エステル、メタクリル酸エステル、ブタジエン等のビニル化合物の重合体および共重合体、ポリビニルアセタール、ポリカーボネート、ポリエステル、ポリフェニレンオキサイド、ポリウレタン、セルロースエステル、フェノキシ樹脂、ケイ素樹脂、エポキシ樹脂等、アセナフテン化合物と相溶性のある各種樹脂があげられる。結着樹脂の使用量は、通常ア

セナフテン化合物に対して $0.4\sim10$ 重量倍好ましくは $0.5\sim5$ 重量倍の範囲である。

【0045】また、本発明の感光層には成膜性、可とう性、機械的強度を向上させる目的で周知の可塑剤を含有しても良い。可塑剤としては、例えばフタル酸エステル、リン酸エステル、塩素化パラフィン、メチルナフタリン、エポキシ化合物、塩素化脂肪酸エステル等があげられる。

【0046】更に、感光層が形成される導電性支持体としては、周知の電子写真用感光体に使用されている材料が使用できる。例えば、アルミニウム、ステンレス、銅等の金属ドラム、シートあるいはこれらの金属のラミネート物、蒸着物、また金属粉末、カーボンブラック、よう化銅、高分子電解質の導電性物質を適当なバインダーとともに塗布して導電処理したプラスチックフィルム、プラスチックドラム、紙、紙管、あるいは導電性物質を含有さすことにより導電性を付与したプラスチックフィルムやプラスチックドラム等があげられる。

### [0047]

【発明の実施の形態】以下、実施例により本発明を具体的に説明する。実施例中の部は重量部を表わす。

【 0 0 4 8 】合成実施例 1 (化合物 N o . 1 の合成) 「 5 ー [ N ー ( 4 ーホルミルフェニル) ー N ーフェニル アミノ] アセナフテンの合成 」

5-(N, N-ジフェニルアミノ) アセナフテン32. 14g(0.1mol)をN, N-ジメチルホルムアミド300m!に溶解し、室温でオキシ塩化リン22.73g(0.15mol)を30分かけて滴下した。60℃まで昇温して16時間撹拌した。反応終了後、93%水酸化ナトリウム45g(1.05mol)を水1000mlに溶解した中に反応液を注加して撹拌した。析出した結晶をろ過後、水洗、メタノール洗浄して5-[N-(4-ホルミルフェニル)-N-フェニルアミノ]アセナフテン30.27g(収率;86.6%)を得た。【0049】「4-[N-(アセナフテン-5-イル)-N-フェニルアミノ] ベンズアルデヒド N, N-ジフェニルヒドラゾンの合成」

上記で合成した5-[N-(4-ホルミルフェニル)-N-フェニルアミノ] アセナフテン10.48g(0.03mol)をN,N-ジメチルホルムアミド150mlに溶解して、室温で、N,N-ジフェニルヒドラジン塩酸塩(0.036mol)を添加した。室温で2時間撹拌した。反応終了後、系内を5℃以下に冷却してメタノール300mlを滴下した。更に28%アンモニア水3.6mlを水30mlで希釈した水溶液を滴下した。析出した結晶をろ過、メタノール洗浄および水洗を行って乾燥した。この結晶をカラムクロマトグラフィ(担体;シリカゲル、溶離液;トルエン:ヘキサン=1:3)により精製して4-[N-(アセナフテン-5-イル)-N-フェニルアミノ] ベンズアルデヒド N,N

ージフェニルヒドラゾン14.8g(収率; 90.8%、融点; 178.5-180.0°) を得た。元素分析値は $C_{37}H_{29}N_3$ として次に示す通りであった。炭素: 86.24%(86.18%)、水素: 5.53%(5.67%)、窒素: 8.22%(8.15%)(計算値をかっこ内に示す。)

赤外吸収スペクトル (KBr錠剤法) の特性基波数 (cm<sup>-1</sup>) は3028、2914、1587、1487、1293、695等であった。

【0050】合成実施例2(化合物No.6の合成) 「4-[N-(アセナフテン-5-イル)-N-フェニルアミノ] ベンズアルデヒド N-メチル-N-フェニルヒドラゾンの合成」

実施例1で合成した5-[N-(4-ホルミルフェニル)-N-フェニルアミノ]アセナフテン10.48g(0.03mol)をN,N-ジメチルホルムアミド150mlに溶解して、室温で、N-メチル-N-フェニルヒドラジン4.4g(0.036mol)及び氷酢酸5mlを添加した。室温で2時間撹拌した。反応終了後、系内を5℃以下に冷却してメタノール300mlを

滴下した。更に水45m1を滴下した。析出した結晶を ろ過、メタノール洗浄および水洗を行って乾燥した。この結晶をカラムクロマトグラフィ(担体;シリカゲル、溶離液;トルエン:ヘキサン=1:3)により精製して  $4-[N-(アセナフテン-5-4ル)-N-フェニルアミノ]ベンズアルデヒド N-メチル-N-フェニルヒドラゾン<math>10.4g(収率;76.6%、融点;157.0-158.5℃)を得た。元素分析値は<math>C_{32}H_{27}N_3$ として次に示す通りであった。炭素:84.54%(84.73%)、水素:6.08%(6.00%)、窒素:9.37%(9.27%)(計算値をかっこ内に示す。)

赤外吸収スペクトル (KBr錠剤法) の特性基波数 (cm<sup>-1</sup>) は3020、2914、1589、1491、1312、748等であった。

【0051】実施例1

電荷発生剤として下記クロロダイアンブルー(電荷発生剤No.1)

[0052]

【化24】

【0053】1.5部をポリエステル樹脂(バイロン2 00、東洋紡(株)製)の8重量%THF溶液18.5 部に加え、メノウ球入りのメノウポットに入れ、遊星型 微粒粉砕機(フリッツ社製)で1時間回転し、分散し た。得られた分散液を導電性支持体であるアルミ蒸着P ETフィルムのアルミ面上にワイヤーバーを用いて塗布 し、常圧下60℃で2時間、更に減圧下で2時間乾燥し て膜厚O.3 μmの電荷発生層を形成した。一方、電荷 輸送剤として化合物No. 1のアセナフテン化合物1. 5部をポリカーボネート樹脂(パンライトK-130 0、帝人化成(株)製)の8重量%ジクロロエタン溶液 18.75部に加え超音波をかけてアセナフテン化合物 を完全に溶解させた。この溶液を前記の電荷発生層上に ワイヤーバーで塗布し、常圧下60℃で2時間、更に減 圧下で2時間乾燥して膜厚20μmの電荷輸送層を形成 せしめて、感光体No. 1を作製した。この感光体につ いて静電複写紙試験装置(商品名「EPA-8100」 川口電機製作所(株)製)を用いて感度を測定した。まず、感光体を暗所で-6kVのコロナ放電により帯電させ、次いで3.0ルックスの白色光で露光し、表面電位が初期表面電位の半分に減少するまでの時間(秒)を測定し、半減露光量E1/2(ルックス・秒)を求めた。この感光体の初期表面電位は-865Vで、E1/2は1.02ルックス・秒であった。

【0054】実施例2~12

実施例1で用いた電荷発生剤および電荷輸送剤(アセナフテン化合物)を表1に示したものに代えた以外は実施例1と同様にして感光体 $No.2\sim12$ を作製した。尚、表1中に示した電荷発生剤 $No.2\sim No.4$ の構造を下記に示す。

【0055】電荷発生剤No.2 【化25】

【0056】電荷発生剤No.3

【化26】

【0057】電荷発生剤No.4

【化27】

【0058】感光体No. 2~12を実施例1と同様にして感度測定を行った。その結果について表2に示した。

【0059】 【表1】

表 1

実施例No	感光体No	400 MM &A 'W 194	70 # 70 W 4rd
₩ DE PIN O	me 75 ye N o	電荷輸送剤 化合物 No	電荷発生剤 No
2	2	2	3
8	3	3	3
4	4	4	1
5	5	5	1
6	6	6	3
7	7	7	2
8	8	8 .	3
9	9	9	2
1 0	1 0	1 0	3
1 1	1 1	1 1	4
1 2	1 2	1 2	4

[0060]

- 表 2

r		
感光体 N o	初期表面磁位 (ーポルト)	E 1 / 2 (ルックス・秒)
2	9 5 6	0.83
3	932	0.86
4	863	1.09
5	8 8 6	0, 98
6	9 1 4	1. 05
7	937	1. 01
8	980	0. 99
9	971	0.94
1 0	9 5 9	0, 91
1 1	9 6 4	0.89
1 2	9 4 2	D. 96

### 【0061】実施例13

実施例1で用いた電荷輸送剤(アセナフテン化合物)を化合物No.1のアセナフテン化合物と化合物No.6のアセナフテン化合物の1:1重量比の混合物に代えた以外は実施例1と同様にして感光体No.13を作製した。この感光体を実施例1と同様にして感度測定を行ったところ、初期表面電位は-861Vで、E1/2は0.98ルックス・秒であった。

## 【0062】実施例14

電荷発生剤として α型チタニルフタロシアニンオキサイド(α-TiOPc)1.5部をポリビニルブチラール樹脂(エスレックBX-L、積水化学工業(株)製)の3重量%THF溶液50部に加え、超音波分散機で45分間分散した。得られた分散液を導電性支持体のアルミ蒸着PETフィルムのアルミ面上にワイヤーバーを用いて塗布し、常圧下60℃で2時間、更に減圧下で2時間乾燥して膜厚0.2μmの電荷発生層を形成した。一方、電荷輸送剤として化合物No.1のアセナフテン化

合物1.5部をポリカーボネート樹脂(パンライトK-1300、帝人化成(株)製)の8重量%ジクロロエタン溶液18.75部に加え超音波をかけてアセナフテン化合物を完全に溶解させた。この溶液を前記の電荷発生層上にワイヤーバーで塗布し、常圧下60℃で2時間、更に減圧下で2時間乾燥して膜厚20 $\mu$ mの電荷輸送層を形成せしめて、感光体No.14を作製した。この感光体について静電複写紙試験装置(商品名「EPA-8100」)を用いて感度を測定した。まず、感光体を暗所で-6k Vのコロナ放電により帯電させ、次いで光量5.0 $\mu$ W/cm²の800nmの単色光で露光し、表面電位が初期表面電位の半分に減少するまでのエネルギー量を求め、半減露光量E1/2( $\mu$ J/cm²)を測定した。この感光体の初期表面電位は-930Vで、E1/2は0.77 $\mu$ J/cm²であった。

# 【0063】実施例15

電荷発生剤としてα-TiOPcの代わりに、X型無金 属フタロシアニンを用いる以外は実施例14と同様に行 って感光体No. 15を作成した。この感光体を実施例 14と同様にして感度測定を行ったところ、初期表面電 位は-932Vで、E1/2は0. 70μJ/cm² で あった。

#### 実施例16

電荷発生剤として、 $\alpha - T$  i OP c の代わりに下記トリスアゾ化合物

[0064]

【化28】

【0065】を用いる以外は実施例14と同様に行って感光体No.16を作製した。この感光体を実施例14と同様にして感度測定を行ったところ、初期表面電位は-987Vで、E1/2は0.60 $\mu$ J/cm $^2$ であった。

【0066】実施例17

電荷発生剤として下記チアピリリウム塩

[0067]

【化29】

【0068】0.1部、電荷輸送層として化合物No.3のアセナフテン化合物10部をポリカーボネート樹脂(パンライトK-1300、帝人化成(株)製)の8重量%ジクロロエタン溶液125部に加え、超音波をかけてチアピリリウム塩とアセナフテン化合物を完全に溶解させた。この溶液を導電性支持体であるアルミ蒸着PETフィルムのアルミ面上にワイヤーバーを用いて塗布し、常圧下60℃で2時間、更に減圧下で2時間乾燥して膜厚20μmの感光層を形成せしめて感光体No.17を作製した。この感光体について静電複写紙試験装置(商品名「EPA-8100」)を用いて感度を測定した。まず、感光体を暗所で+7kVのコロナ放電により帯電させ、次いで3.0ルックスの白色光で露光し、表面電位が初期表面電位の半分に減少するまでの時間

(秒)を測定し、半減露光量E1/2(ルックス・秒)を求めた。この感光体の初期表面電位は+842Vで、E1/2は1.7ルックス・秒であった。

# 【0069】実施例18

実施例1で用いた電荷輸送剤の塗工液をアルミ蒸着PE Tフィルムのアルミ面上にワイヤーバーを用いて塗布 し、常圧下60℃で2時間、更に減圧下で2時間乾燥し て膜厚10μmの電荷輸送層を形成した。一方、電荷発 生剤として実施例2で用いたと同じジスアゾ化合物3. 0部をポリエステル樹脂 (バイロン200、東洋紡 (株) 製) の8重量%THF溶液18.5部に加え、メ ノウ球入りのメノウポットに入れ、遊星型微粒粉砕機 (フリッツ社製)で1時間回転し、分散した。この分散 液にTHF200部を加え、攪拌混合して塗工液とし た。この塗工液を上記電荷輸送層の上にスプレーで塗工 し、常圧下60℃で2時間、更に減圧下で2時間乾燥し て膜厚O.5μmの電荷発生層を形成した。更に、この 電荷発生層の上にアルコール可溶性ポリアミド樹脂をイ ソプロパノールに溶解した溶液をスプレーで塗工し、常 圧下60℃で2時間、更に減圧下2時間膜厚0.5μm のオーバーコート層を形成せしめて感光体No. 18を 作製した。この感光体を実施例17と同様にして感度を 測定した。この感光体の初期表面電位は+830 Vで、 E1/2は1.3ルックス・秒であった。

#### 【0070】比較例1

実施例1で用いた化合物No.1のアセナフテン化合物の代わりに下記化合物

[0071]

【化30】

$$\begin{array}{c|c} H \in C_2 \\ H \in C_2 \end{array} N \longrightarrow C H = N - N$$

【0072】を用いる以外は実施例1と同様にして比較用感光体を作製した。この感光体を実施例1と同様にして感度を測定した。この感光体の初期表面電位は-825Vで、E1/2は1.31ルックス・秒であった。【0073】

【発明の効果】本発明の新規なアセナフテン化合物は優れた電荷輸送能を有しており、電荷輸送材料として広範囲に利用することができる。また、これらの化合物を含有する感光層を導電性支持体上に有する本発明の電子写真用感光体は優れた感光体特性を示し、電子写真用感光体として広範囲に利用することができる利点を有している

## 【図面の簡単な説明】

【図1】電子写真用単層感光体の断面図である。

【図2】電荷発生物質を分散させた電子写真用単層感光 体の断面図である。

【図3】 導電性支持体上に、電荷発生層、電荷輸送層の順に積層した電子写真用感光体の断面図である。

【図4】 導電性支持体上に電荷輸送層、電荷発生層の順 に積層した電子写真用感光体の断面図である。

【図5】保護層を設けた電子写真用感光体の断面図であ る

# 【符号の説明】

- 1 導電性支持体
- 2,21,22,23,24 感光層
- 3 電荷輸送媒体、電荷輸送層

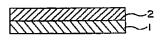
4 電荷発生物質

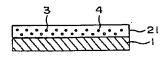
- 5 電荷発生層
- 6 保護層

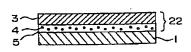
【図1】

【図2】

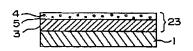
【図3】







【図4】



【図5】

## フロントページの続き

(72)発明者 稲吉 智恵子

茨城県つくば市御幸が丘45番地 保土谷化 学工業株式会社筑波研究所内